(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平11-143076

(43)公開日 平成11年(1999)5月28日

(51) Int.Cl. ⁶		識別記号	FI						
G03F	7/039 7/00	503	G03F	7/039					
				7/00	503				
	7/004			7/004	505				
		5 0 7			5 0 7				
-			審査請求	未請求	請求項の数11	OL	(全 35 頁)		
(21)出願番号		特願平9-301915	(71)出願人	(71)出願人 000005968					
(22)出顧日		平成9年(1997)11月4日			学株式会社 千代田区丸の内=	丁目:	5番2号		
			(72)発明者	浦野 年由 神奈川県横浜市青葉区鴨志田町1000番地 三菱化学株式会社横浜総合研究所内					
			(72)発明者	桧野 伐 神奈川県	之子 人横浜市青菜区嘅 华株式会社横浜総	志田町	· 「1000番地		
			(74)代理人	弁理士	長谷川 曉司	. L. WIVE	1) F		

(54) 【発明の名称】 ポジ型感光性組成物及び感光性平版印刷版

(57)【要約】

【課題】 露光部のコントラストと未露光部のコントラストに優れ、画線部の残膜率が十分な感光性組成物及び 平版印刷版を提供する。

【解決手段】 フェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性有機高分子物質及び塩基発色性色素を含有することを特徴とするポジ型感光性組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 フェノール性水酸基を有するアルカリ可 溶性有機高分子物質及び少なくとも塩基で発色する性質 を有する塩基発色性色素を含有することを特徴とするポ ジ型感光性組成物。

【請求項2】 塩基発色性色素が、pH3以上の水素イ オン濃度で発色する色素であることを特徴とする請求項 1記載のポジ型感光性組成物。

【請求項3】 フェノール性水酸基を有するアルカリ可 及びポリビニルフェノール樹脂から選ばれる少なくとも 1種の樹脂であることを特徴とする請求項1又は2記載 のポジ型感光性組成物。

*【請求項4】 塩基発色性色素が、ラクトン骨格又はチ オラクトン骨格を有する構造の色素であることを特徴と する請求項1乃至3の何れかに記載のポジ型感光性組成 物。 【請求項5】 塩基発色性色素が、スルホラクトン骨格

を有する構造の色素であることを特徴とする請求項1乃 至3の何れかに記載のポジ型感光性組成物。

【請求項6】 塩基発色性色素が、下記一般式(A)で 示される、塩基で発色する性質を有する色素であること 溶性有機高分子物質が、ノボラック樹脂、レゾール樹脂 10 を特徴とする請求項1乃至5の何れかに記載のポジ型感 光性組成物。

【化1】

(式中、Wはカルボニル基、チオカルボニル基又はスル ホニル基を表し、環A、環B、環Cは、それぞれ独立し て、1~3環の芳香族炭化水素基又は1~3環の芳香族 複素環基を表す。R^{u1}~R^{u12} は、それぞれ独立して、 水素原子、置換基を有していてもよい炭素数1~15の のアシル基、置換基を有していてもよい炭素数1~15 のアルコキシ基、置換基を有していてもよい炭素数2~ 15のアシルオキシ基、置換基を有していてもよい炭素 数2~15のアルコキシカルボニル基、トリメチルシリ ルオキシ基、置換基を有していてもよいアミノ基、水酸 基、ハロゲン原子、ニトロ基、イソシアナト基又はチオ イソシアナト基を表す。また、環B及び環Cは結合基を 介して互いに結合していてもよい。)

【請求項7】 更に、画像露光光源の光を吸収し、熱に 項1乃至6の何れかに記載のポジ型感光性組成物。

【請求項8】 光熱変換物質が、近赤外吸収色素である ことを特徴とする請求項7記載のポジ型感光性組成物。

【請求項9】 近赤外吸収色素が、有機ホウ酸アニオン を対イオンとして有することを特徴とする請求項8記載 のポジ型感光性組成物。

【請求項10】 光熱変換物質が、カーボンブラック又 はチタンブラックであることを特徴とする請求項7に記 載のポジ型感光性組成物。

【請求項11】 支持体上に請求項1乃至10の何れか 50 法ならびに平版を作成する方法などが知られている。後

に記載のポジ型感光性組成物からなる層を有することを 特徴とするポジ型感光性平版印刷版。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、感光性平版印刷 アルキル基、置換基を有していてもよい炭素数2~15 30 版、簡易校正印刷用プルーフ、配線板、グラビア用銅エ ッチングレジスト、フラットディスプレイ製造に使用さ れるカラーフィルター用レジスト、LSI製造用フォト レジストなどに用いられる紫外から近赤外の波長域の光 に対する新規なポジ型感光性組成物に関する。特に半導 体レーザーやYAGレーザー等を用いた直接製版に好適 なポジ型感光性組成物及びポジ型感光性平版印刷版に関 する。

[0002]

【従来の技術】コンピュータ画像処理技術の進歩に伴 変換する光熱変換物質を含有することを特徴とする請求 40 い、デジタル画像情報から、銀塩マスクフィルムへの出 力を行わずに、レーザー光あるいはサーマルヘッド等に より、直接レジスト画像を形成する感光または感熱ダイ レクト製版システムが注目されている。

> 【0003】特に、高出力の半導体レーザーやYAGレ ーザーを用いる、高解像度のレーザー感光ダイレクト製 版システムは、小型化、製版作業時の環境光や版材コス トの面から、その実現が強く望まれていた。一方、従来 より、レーザー感光または感熱を利用した画像形成方法 としては、昇華転写色素を利用し色材画像を形成する方

者においては、例えば、ジアゾ化合物の架橋反応を利用し、平版印刷版を作成する方法(例えば、特開昭52-151024号、特公平2-51732号、特開昭50-15603号、特公平3-34051号、特公昭61-21831号、特公昭60-12939号、米国特許第3664737号等参照)、ニトロセルロースの分解反応を利用し、平版印刷版を作製する方法(例えば、特開昭50-102403号、特開昭50-102401号等の公報参照)等が知られている。

【0004】近年、化学増幅型のフォトレジストに長波 10 長光線吸収色素を組み合せた技術が散見される様になった。例えば特開平6-43633号明細書には特定のスクアリリウム色素に光酸発生剤およびバインダー等を組合せた感光材料が開示されている。また、更にこれに類する技法として赤外線吸収色素、潜伏性ブレンステッド酸、レゾール樹脂およびノボラック樹脂を含む感光層を半導体レーザー等により像状に露光し平版印刷版を作製する技術が提案されており(特開平7-20629号)、更に、前記潜伏性ブレンステッド酸に代えs-トリアジン化合物を用いる技術も知らされている(特開平 207-271029号)。

【0005】また、特開平9-43847号には、赤外線の照射により加熱して感光材の結晶性を変化させるレジスト材およびそれを利用したパターン形成方法が開示されている。しかしながら、本発明者等の検討によれば、これら従来の技術は実用上、その特性が必ずしも充分ではなかった。例えば、露光後、加熱処理を要する感光材の場合はその処理条件の振れに起因して、得られる画像の品質安定性は必ずしも満足されなかった。一方、その様な露光後の加熱処理を要しないタイプの感光材の30

場合は露光部、未露光部におけるコントラストが不充分 であり、その結果、非画線部が充分に除去されなかった り、画線部の残膜率が充分保持されなかった。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、上記の諸問題に鑑みなされたものであり、即ち、本発明の目的は、コントラストに優れかつ画線部の残膜率が充分な新規ポジ型感光性組成物及びポジ型感光性平版印刷版を提供することにある。

[0007]

【課題を解決するための手段】本発明者等は鋭意検討を 重ね、塩基により発色する色素を用いることにより上記 問題を解決し得ることを知り、本発明を達成した。すな わち、本発明の要旨はフェノール性水酸基を有するアル カリ可溶性有機高分子物質及び少くとも塩基で発色する 性質を有する塩基発色性色素を含有することを特徴とす るポジ型感光性組成物及びこれを用いたポジ型感光性平 版印刷板に存する。

[0008]

【発明の実施の形態】以下、本発明について詳細に説明する。本発明組成物は、フェノール可溶性高分子物質及び塩基の作用で発色する色素(以下、発色性色素と称する)を含有するものであり、該塩基発色性色素と該フェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性有機高分子物質とが水素結合を介してマトリックス構造を形成し、その結果、アルカリ可溶性有機高分子物質のアルカリ水溶液に対する高い溶解抑制効果を発生させる。かかるマトリックス構造形成の1例を下式に示す。

[0009]

【化2】

(n、mは1以上の整数)

【0010】かかるマトリックス構造は、光照射時に、 マトリックス構造を構成している塩基発色性色素の光化 より水素結合が解離し、高い溶解抑制効果が消失するこ と、更に、該マトリックスの水素結合が解離し単独にな った塩基発色性色素が、現像処理時、現像液に接触する と、塩基(OH⁻)が色素の-OHや-NH-基のプロ

トンを引き抜き、カルボニル基やイミノ基を生成させ、 ラクトン環を開環させて該色素が発色すると共に現像液 学的変化或いは、光吸収により発生した熱による変化に 30 に対する溶解性が高くなるため、コントラストの高いポ ジ画像を形成することが可能となる。色素の発色機構の 例を下記に示す。

> [0011] 【化3】

【0012】本発明組成物に使用されるフェノール性水 40 ン、ピロガロール、ビスフェノール、ビスフェノールー 酸基を有するアルカリ可溶性有機高分子物質としては、 ノボラック樹脂、レゾール樹脂、ポリビニルフェノール 樹脂、フェノール性の水酸基を有するアクリル酸誘導体 の共重合体等が挙げられる。これらのうちノボラック樹 脂、レゾール樹脂またはポリビニルフェノール樹脂が好 ましい。特に好ましくは、ノボラック樹脂またはポリビ ニルフェノール樹脂である。

【0013】ノボラック樹脂としては、フェノール、m ークレゾール、o ークレゾール、p ークレゾール、2, 5ーキシレノール、3、5ーキシレノール、レゾルシ

A、トリスフェノール、o-エチルフェノール、m-エ チルフェノール、pーエチルフェノール、プロピルフェ ノール、nーブチルフェノール、tーブチルフェノー ル、1-ナフトール、2-ナフトール等の芳香族炭化水 素類の少なくとも 1 種を酸性触媒下、ホルムアルデヒ ド、アセトアルデヒド、プロピオンアルデヒド、ベンズ アルデヒド、フルフラール等のアルデヒド類及び、アセ トン、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトンな どのケトン類から選ばれた少なくとも1種のアルデヒド 50 類又はケトン類と重縮合させたものが挙げられる。

【0014】ホルムアルデヒド及びアセトアルデヒドの代わりに、それぞれパラホルムアルデヒド及びパラアルデヒドを使用してもよい。ノボラック樹脂のゲルパーミュエーションクロマトグラフィー(以下、GPCと略す)測定によるポリスチレン換算重量平均分子量(以下、GPC測定による重量平均分子量をMwと略す)が好ましくは1,000~15,000、特に好ましくは1,500~10,000のものが用いられる。

【0015】ノボラック樹脂の芳香族炭化水素類としては、より好ましくは、フェノール、oークレゾール、m 10ークレゾール、pークレゾール、2,5ーキシレノール、及び3,5ーキシレノール、レゾルシンから選ばれる少なくとも1種のフェノール類をホルムアルデヒド、アセトアルデヒド、プロピオンアルデヒドなどのアルデヒド類の中から選ばれる少なくとも1種と重縮合したノボラック樹脂が挙げられる。

【0016】中でも、m-クレゾール:p-クレゾー ル:2,5-キシレノール:3,5-キシレノール:レ ゾルシンの混合割合がモル比で40~100:0~5 は、フェノール:m-クレゾール:p-クレゾールの混 合割合がモル比で1~100:0~70:0~60のフ エノール類とアルデヒド類との重縮合物であるノボラッ ク樹脂が好ましい。アルデヒド類の中でも、特にホルム アルデヒドが好ましい。尚、本発明の感光性組成物は、 更に溶剤抑止剤を含んでいても良く、その場合、mーク レゾール:p-クレゾール:2,5-キシレノール: 3, 5-キシレノール:レゾルシンの混合割合がモル比 で70~100:0~30:0~20:0~20のフェ ノール類または、フェノール:m-クレゾール:p-ク 30 レゾールの混合割合がモル比で10~100:0~6 0:0~40のフェノール類とアルデヒド類との重縮合 物であるノボラック樹脂が好ましい。

【0017】ポリビニルフェノール樹脂としては、oーヒドロキシスチレン、mーヒドロキシスチレン、pーヒドロキシスチレン、pーヒドロキシスチレン、2ー(oーヒドロキシフェニル)プロピレン、2ー(mーヒドロキシフェニル)プロピレンなどのヒドロキシスチレン類の単独または2種以上の(共)重合体が挙げられる。ヒドロキシスチレン類は芳香環に塩40素、臭素、ヨウ素、フッ素等のハロゲンあるいはC1~C4のアルキル基等の置換基を有していてもよく、従ってポリビニルフェノール類としては、芳香環にハロゲン

又はC₁~C₄のアルキル基を有していても良いポリビニルフェノールを包含する。

【0018】ポリビニルフェノール樹脂は、通常、置換基を有していてもよいヒドロキシスチレン類を単独で又は2種以上をラジカル重合開始剤またはカチオン重合開始剤の存在下で重合することにより得られる。かかるポリビニルフェノール樹脂は、一部水素添加を行なったものでもよい。又、tーブトキシカルボニル基、ピラニル基、フラニル基などでポリビニルフェノール類の一部のOH基を保護した樹脂でもよい。ポリビニルフェノール樹脂のMwは、好ましくは1,000~100,000、特に好ましくは1,500~50,000のものが用いられる。

【0020】また、レゾール樹脂はノボラック樹脂合成において酸触媒を用いる替わりにアルカリ触媒を用いる以外他は同様にして得ることができ、ノボラック樹脂と同様の好ましい分子量、縮重合モノマー組成のものが好ましい。フェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性有機高分子物質の配合率は、本発明の感光性組成物中の全固形分に対して2~98重量%、好ましくは5~95重量%、さらに好ましくは10~90重量%である。

【0021】本発明組成物に使用される塩基発色性色素は、塩基の作用により発色する機能を有する色素であれば特に限定されるものではない。好ましくは構造中に

(チオ) ラクトンまたはスルホラクトン骨格を有し、pH3以上、特に好ましくはpH5以上の水素イオン濃度 領域において、先に図示した如く、色素中の (チオ) ラ クトン或いはスルホラクトン骨格が開環して発色する色 素が挙げられる。なお (チオ) ラクトンは、ラクトンま たはチオラクトンを表す。塩基発色性色素として、より 具体的には下記一般式 (A) で示される、塩基で発色す る性質を有する色素が挙げられる。

[0022]

【化4】

【0023】(式中、Wはカルボニル基、チオカルボニル基又はスルホニル基を表し、環A、環B、環Cは、それぞれ独立して、1~3環の芳香族炭化水素基又は1~3環の芳香族複素環基を表す。R^{u1}~R^{u12}は、それぞれ独立して、水素原子、置換基を有していてもよい炭素数1~15のアルキル基、置換基を有していてもよい炭素数2~15のアシル基、置換基を有していてもよい炭素数1~15のアルコキシ基、置換基を有していてもよい炭素数2~15のアシルオキシ基、置換基を有していてもよい炭素数2~15のアルコキシカルボニル基、トリメチルシリルオキシ基、置換基を有していてもよいアミノ基、水酸基、ハロゲン原子、ニトロ基、イソシアナト基又はチオイソシアナト基を表す。また、環B及び環Cは結合基を介して互いに結合していてもよい。)

【0024】一般式 (A) において、好ましくは環Aはベンゼン環であり、環B及び環Cはベンゼン環、ナフタレン環又はインドール環である。 $R^{u1}\sim R^{u12}$ がアミノ基の場合は、置換基として炭素数 $1\sim 15$ のアルキル基、炭素数 $6\sim 15$ のアリール基、アミノカルボニル基 30を有していても良く、これらは更に置換基を有していても良い。 $R^{u1}\sim R^{u12}$ で示されるアルキル基、アルコキシ基、及びアミノ基の置換基のアルキル基の炭素数は $1\sim 10$ が好ましく、更に好ましくは $1\sim 5$ である。 $R^{u1}\sim R^{u12}$ がアシルオキシ基、アルコキシカルボニル基、アシル基の場合の炭素数は $2\sim 10$ が好ましく、アミノ基の置換基のアリール基の炭素数は $6\sim 10$ が好ましい。また、好ましい $R^{u1}\sim R^{u4}$ としては、水素原子、水

酸基、臭素原子、ョウ素原子、塩素原子、アルキル基、アルコキシ基、アシルオキシ基、アルコキシカルボニル基(これらアルキル基、アルコキシ基、アシルオキシ基、アルコキシカルボニル基は、更に、置換基を有していてもよい)であり、R^{u5}~R^{u12}が、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、アシルオキシ基、アルコキシ基、アルコキシ基、アシルオキシ基、アルコキシカルボニル基は置換基を有していてもよい)、臭素原子、塩素原子、ヨウ素原子、アミノ基、置換アミノ基、水酸基、ニトロ基である。また、環BとCが結合する際には、好ましくは0一位で結合され、6員環を形成し、好ましい結合基としては、酸素原子、イオウ原子である。

【0025】また特に好ましくは、R^{u1}~R^{u4}が水素原子、臭素原子、塩素原子、アルキル基でありR^{u6}~R^{u12}が水素原子、水酸基、ニトロ基、アミノ基、置換アミノ基、臭素原子、塩素原子であり、Wがカルボニル基又はスルホニル基である。就中、R^{u5}~R^{u12}のうちの少くとも1つが、塩基によりプロトンが引き抜かれ、カルボニル基又はイミノ基を形成する水酸基又はアミノ基であることが好ましい。

【0026】以下に、本発明の塩基発色性色素について、表-1に具体例を挙げるが、本発明の塩基発色性色素は、具体例に限定されることはない。尚、下記式中WAはカルボニル基又はスルホニル基を表わす。

[0027]

【表1】

表一1: 塩基発色性色素

[0028]

【表2】

表-1(つづき)

$$H_3C$$
 H_3C
 H_3C

【0029】また塩基発色性色素は2つ以上が直接或い は結合基を介して結合した複数の色素を有する化合物で 40 もよい。本発明組成物中の塩基発色性色素の配合量は、 該色素が高分子の場合は、組成物の全固形分中の1~9 8重量%、好ましくは3~80重量%、更に好ましくは 5~70重量%である。また、色素が高分子でない場合 は、全固形分中の $1\sim5$ 0重量%、好ましくは $3\sim4$ 0 重量%、更に好ましくは5~30重量%である。

【0030】本発明のポジ型感光性組成物は、光照射に より、アルカリ可溶性有機高分子物質または塩基で発色 する色素、或いはプロトン移動錯体が光を吸収し、光化

のプロトン移動錯体構造及びそれを中心としたアルカリ 可溶性有機高分子物質のマトリックス構造を破壊し、光 照射部分のアルカリ水溶液に対する溶解性を著しく向上 させることにより高いコントラストのポジ様の画像を得 ることが可能であるが、さらに、この光化学反応、或い は光吸収で発生する熱による上記溶解性向上効果を高め る目的で、該ポジ型感光性組成物中に光熱変換物質或い は光化学反応の作用によりポジ型の画像を形成させるポ ジ型光反応性化合物を配合させることが出来る。

【0031】本発明のポジ型感光性組成物に用いられる 光熱変換物質は、光照射により熱を発生する物質であれ 学反応、或いは、光吸収で発生する熱の作用により前述 50 ば特に限定されないが、より具体的には、波長域650

~1300nmの一部又は全部に吸収帯を有する有機ま たは無機の顔料、有機色素、金属などが挙げられる。具 体的には、例えば、カーボンブラック;黒鉛;チタン、 クロム等の金属;酸化チタン、酸化スズ、酸化亜鉛、酸 化バナジウム、酸化タングステン等の金属酸化物; チタ ンカーバイド等の金属炭化物;金属ホウ化物;特開平4 -322219号公報に記載されている無機黒色顔料、 アゾ系のブラック顔料、「リオノールグリーン2Y S」、「緑色顔料7」等の黒または緑の有機顔料が挙げ られる。そして、上記のカーボンブラックとしては、三 10 1号、同63185号、同26593号、同97589菱化学社の商品である「MA-7」、「MA-10 0], $\lceil MA - 220 \rceil$, $\lceil \#5 \rceil$, $\lceil \#10 \rceil$, $\lceil \#$ 40」、デグッサ社の商品である「カラーブラック FW 2」、「FW20」、「プリンテックスV」等が挙げら

【0032】また、「特殊機能色素」(池森・柱谷編

集、1986年、(株)シーエムシー発行)、「機能性 色素の化学」(檜垣編集、1981年、(株)シーエム シー発行)、「色素ハンドブック」(大河・平嶋・松岡 ・北尾編集、講談社発行)、日本感光色素研究所が19 95年に発行したカタログ、Exciton Inc. が1989年に発行したレーザー色素カタログ等に記載 の近赤外領域に吸収を有する色素が挙げられる。

18

【0033】更には、特開平2-2074号、同207 5、同2076、特開平3-97590号、同9759 号の各公報に記載された有機色素や日本化薬社の商品 「IR820B」等が挙げられる。光熱変換物質とし て、近赤外領域に吸収を有する色素および顔料の代表例 を表ー2に示す。

[0034]

【表3】

表-2:光熱変換物質

S-1

$$H_3C$$
 CH_3 H_3C CH_3 H_3C CH_3 $CH_4-CH=CH$ $CH_4-CH=CH$ CH_4-CH_3 CH_4-CH_3 CH_4-CH_3 CH_4-CH_3 CH_4-CH_3

S-2

$$C_2 H_5 - N - CH = CH - C = CH - CH = N - C_2 H_5$$

$$C_2 H_5 - N - C_2 H_5$$

 $\overline{2-3}$

$$C_2 H_5 - N - C_2 H_5$$

$$C H_3 - S O_3^-$$

S-4

$$C_2 H_5 - N + CH = CH \rightarrow_3 CH = N - C_2 H_5$$

[0035]

40 【表4】

表-2 (つづき)

S - 5

$$\begin{array}{c|c}
 & \downarrow \\
 & \downarrow \\$$

<u>S - 6</u>

$$CH_3 CH_3$$

S-7

$$CH_{3} CH_{3}$$

$$CH_{3} CH_{3}$$

$$CH_{3} CH_{3}$$

$$CH_{3} CH_{3}$$

$$CH_{3} CH_{3}$$

$$CH_{3} CH_{3}$$

S-8

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & CH_3 \\ \hline \\ CH_$$

[0036]

$$\begin{array}{c|c} S - 9 \\ \hline \\ N \text{ a O }_3 \text{ S} \\ \hline \\ (C \text{ H}_2)_4 \text{ S O}_3^{-} \\ \end{array} \begin{array}{c} C \text{ H}_3 \quad C \text{ H}_3 \\ C \text{ H}_3 \quad C \text{ H}_3 \\ C \text{ H}_4 \\ C \text{ H}_2 \\ C \text{ H}_2 \\ C \text{ H}_3 \\ C \text{ H}_4 \\ C \text{ H}_2 \\ C \text{ H}_3 \\ C \text{ H}_4 \\ C \text{ H}_4 \\ C \text{ H}_4 \\ C \text{ H}_5 \\ C \text{ H}$$

$$\begin{array}{c|c}
S-11 \\
\hline
S\\
N_{+} \\
C_{3}H_{6} \\
O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
SO_{3} \\
C_{3}H_{6} \\
O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & CH_3 & CH_3 \\
\hline
 &$$

[0037]

40 【表6】

<u>S-13</u>

$$CH = CH - CH - CH - CH$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

<u>S-14</u>

$$CH_3 CH_3$$
 $CH=CH=CH-CH=CH-CH$
 $CH_2)_3 SO_3^ CH_3 CH_3$
 $CH_3 CH_3$
 $CH_3 CH_3$
 $CH_4 CH_5$
 CH_5
 C

<u>S-15</u>

$$CH_3 CH_3$$

$$CH = CH - CH$$

$$C_2H_5 CH_3 CH_3$$

$$C_2H_5 CH_3 CH_3$$

S - 16

[0038]

40 【表7】

表-2(つづき)

<u>S-17</u>

<u>S-18</u>

S-19

S - 20

[0039]

【表8】

<u>S-21</u>

$$C = CH - CH = CH$$

<u>S-22</u>

S-23

$$C_{10\frac{1}{4}}$$

<u>S-24</u>

$$S^+$$
 $CH = CH \rightarrow_3 CH = S$

$$BF_4^-$$

[0040]

40 【表9】

表-2 (つづき)

<u>S-25</u>

$$CH = CH + CH + CH + CH$$

$$C10_{4}^{-}$$

<u>S-26</u>

<u>S-27</u>

$$\begin{array}{c} CH_3 \\ CH_3 \\ CH = CH \\ C1O_4 \\ \end{array}$$

[0041]

【表10】

<u>S - 28</u>

S-29

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

S - 30

[0042]

40 【表11】

<u>S-31</u>

$$CH-CH=CH-CH=CH$$

$$C10_{4}^{-}$$

<u>S -32</u>

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & CH_3 \\ CH & CH \\ \hline \\ C10_4 & \end{array}$$

S-33

[0043]

40 【表12】

表-2 (つづき)

S - 34

$$C_2H_5$$
 C_2H_5
 C_2H_5
 C_2H_5
 C_2H_5
 C_2H_5
 C_2H_5

<u>S-35</u>

<u>S-36</u>

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & CH_3 \\ \hline CH & CH \\ \hline CO_3 & CH_3 \\ \hline CH_3 & CH$$

[0044]

40 【表13】

表-2(つづき)

S - 37

<u>S-38</u>

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\$$

<u>S-39</u>

[0045]

40 【表14】

S - 40

$$\begin{array}{c|cccc} CH_3 & CH_3 \\ \hline CH & CH \\ \hline C10_4 & \end{array}$$

S-41

S-42

$$CH_3$$
 $CH=CH$ \rightarrow_3 $CH=O$

$$CH_3$$
 $-SO_3$

$$40 \quad \{\pm 15\}$$

[0046]

S-43

$$(CH_3)_2N$$
 $C = CH - CH = CH - C$
 $(CH_3)_2N$
 BF_4
 $(CH_3)_2$

<u>S-44</u>

$$(CH_3)_2N$$
 $C = CH - CH = CH - C$
 BF_4^-

<u>S - 45</u>

$$(CH_3)_2N$$
 $C = CH - CH = CH - C$
 C_1O_4
 C_1

S - 46

$$(C_2H_5)_2N$$
 $C = CH - CH = CH - C$
 C_1O_4

[0047]

40 【表16】

<u>S-47</u>

$$(CH_3)_2N$$
 $C = CH + CH = CH)_{\frac{1}{2}}C$
 $(CH_3)_2N$
 $BF_4^ N (CH_3)_2$

S - 48

$$(CH_3)_2N$$
 $C = CH + CH = CH)_2C$
 $C + O_4$

<u>S-49</u>

<u>S-50</u>

[0048]

【表17】

<u>S -51</u>

<u>S-52</u>

S-53

[0049]

【表18】

表-2(つづき)

<u>S-54</u>

$$CH_3 CH_3$$

$$CH = CH$$

$$CH - CH$$

$$CH_3 CH_3$$

$$CH_4$$

$$CH_4$$

$$CH_5$$

$$C$$

S - 55

$$CH_3 CH_3$$

$$CH = CH$$

$$CH - CH$$

$$CH_3 CH_3$$

$$CH_3 CH_3$$

$$CH_3 CH_3$$

$$CH_4 CH_5$$

$$CH_5 CH_7 CH_7$$

$$CH_7 CH_7 CH_7$$

$$CH_8 CH_8$$

<u>S - 55</u>

$$CH_3 CH_3$$
 $CH = CH - CH - CH$
 $CH_3 CH_3$
 $CH_3 CH_$

[0050]

【表19】

51 S -57

52

S - 58

(Ph:フェニル基、Bu:プチル基)

これらの色素は常法に従って合成し得る。

S-59 ポリメチン色素: IR-820B (日本化薬社製)

S-60 ニグロシン色素: Colour Index Solvent Black 5

S-61 ニグロシン色素: Colour Index Solvent Black 7

S-62 ニグロシン色素: Colour Index Acid Black 2

<u>S-63</u> カーボンプラック: MA-100 (三菱化学社製)

S-64 一酸化チタン: チタンプラック13M (三菱マテリアル社製)

S-65 一酸化チタン; チタンプラック12S (三菱マテリアル社製)

【0051】これらの内、シアニン色素、ポリメチン色素、スクアリリウム色素、クロコニウム色素、ピリリウム色素、チオピリリウム色素が好ましい、更に、シアニン色素、ポリメチン色素、ピリリウム色素、チオピリリウム色素がより好ましい。これらの内、特に好ましい色素は、下記一般式[I]で表されるシアニン色素、一般

式 [II] で表されるポリメチン色素、または下記一般式 [III] で表わされるピリリウム色素もしくはチオピリリウム色素である。

[0052]

【化5】

χ-

• • • (1)

【0053】 [式中、R¹、R² は置換基を有していて も良いC。以下のアルキル基であり、該置換基は、フェ ニル基、フェノキシ基、アルコキシ基、スルホン酸基、 カルボキシル基であり; Q^1 は置換基を有していてもよ 10 Z^1 、 Z^2 は含窒素複素環を形成するに必要な原子群で いへプタメチン基であり、該置換基は、C。以下のアル キル基、ハロゲン原子、アミノ基であるか、該ヘプタメ チン基がその2つのメチン炭素上の置換基が相互に結合 して形成された置換基を有していても良いシクロヘキセ*

*ン環またはシクロペンテン環を含むものであっても良 く、該置換基はC。以下のアルキル基またはハロゲン原 子であり; m^1 、 m^2 は各々が 0 または 1 であり;

あり; X⁻ は対アニオンを示す。]

[0054]

【化6】

$$\begin{array}{c}
R^{3} \\
R^{4}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
N^{4} \\
X^{-}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
C \\
\downarrow \\
Z^{4}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
C \\
\downarrow \\
Z^{5}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^{5} \\
R^{6}
\end{array}$$

· · · (II)

【0055】 〔式中、R³~R⁶ はC₈ 以下のアルキル 基であり; Z⁴、Z⁵は置換基を有していてもよいアリ ール基であり、該アリール基は、フェニル基、ナフチル 基、フリル基またはチエニル基であり、該置換基はC4 以下のアルキル基、C。以下のアルキル基を有するジア※

※ルキルアミノ基、C。以下のアルコキシ基およびハロゲ ン原子である。Q² はトリメチン基またはペンタメチン 基を示し; X^- は対アニオンを示す。]

[0056]

【化7】

· · · ([[]])

【0057】〔式中、Y¹、Y²は酸素原子または硫黄 原子であり;R⁷、R⁸、R¹⁶およびR¹⁶は置換基を有 していてももよいフェニル基またはナフチル基であり、 40 該置換基はC。以下のアルキル基もしくはC。以下のア ルコキシ基であり; l¹とl²は各々独立に0または1 を示し; $R^9 \sim R^{14}$ は水素原子または C_8 以下のアルキ ル基を示すかあるいは各々独立にR°とR¹º、R¹¹とR ¹²またはR¹³とR¹⁴とが相互に結合して

[0058]

【化8】

$$\begin{array}{cccc}
R^{17} & R^{18} & R^{19} \\
\downarrow & \downarrow & \downarrow \\
-CH-CH-\leftarrow CH \xrightarrow{n}
\end{array}$$

【0059】(但しR¹⁷~R¹⁹は水素原子またはC₆以 下のアルキル基であり、nは0または1を示す。)の連 結基を形成しても良く; Z³ はハロゲン原子または水素 原子、Xは対アニオンを示す。]

以上の〔I〕、〔II〕および〔III 〕式における対アニ オンX⁻は、例えば、Cl⁻、Br⁻、I⁻、ClO₄ 、BF4 ⁻ 、PF₆ ⁻ 等の無機酸アニオン、ベンゼン スルホン酸、pートルエンスルホン酸、ナフタレンスル 50 ホン酸、酢酸、有機ホウ酸の様な有機酸のアニオンを挙

げることができる。

【0060】特に、有機ホウ酸アニオンを対イオンに有する色素は、塗布溶剤に対する溶解性に優れる為、塗布溶液の製造が容易になると共に、低沸点の溶剤を使用可能なため、未乾燥感光性層の塗布ラインローラー等への貼り付き等の発生を抑制出来、高速塗布が可能となり、高い生産性を得ることができる。これらの光熱変換物質の本発明の感光性組成物の全固型分中の配合率は、0~30重量%、好ましくは0~20重量%、更に好ましくは0~15重量%である。具体的にこのような、有機ホー10ウ酸アニオンとしては、下記式(L)で示されるものが挙げられる。

[0061]

【化9】

【0064】等を挙げることができる。また、感光性層 中には、必要に応じ、光熱変換物質以外の着色材料を含 有させることが出来る。着色材料としては、顔料または 染料が使用され、例えば、ビクトリアピュアブルー (4 2595)、オーラミンO(41000)、カチロンブ リリアントフラビン(ベーシック13)、ローダミン6 GCP (45160)、ローダミンB (45170)、 サフラニンOK70:100 (50240)、エリオグ ラウシンX (42080)、ファーストブラックHB (26150)、No. 120/リオノールイエロー (21090)、リオノールイエローGRO(2109 0)、シムラーファーストイエロー8GF(2110 5) 、ベンジジンイエロー4T-564D (2109 5)、シムラーファーストレッド4015 (1235 5)、リオノールレッドB4401 (15850)、フ ァーストゲンブルーTGR-L(74160)、リオノ ールブルーSM(26150)等が挙げられる。なお、 上記の()内の数字はカラーインデックス(C. 1.) を意味する。

【0065】該着色材料を含む場合、その配合率は全感光性層組成物の固形分中1~50重量%、好ましくは2~30重量%である。次に、本発明組成物の光化学反応の作用によりポジ型の画像を形成させるポジ型光反応性化合物としては、特開平60-175046に記載のオニウム塩化合物、米国特許3666473、同4115128、同4173470、特開平9-127690、特開平9-106070、L. F. Thompson

$$\begin{array}{c|c}
B - R^{Q1} \\
R \overline{Q4} & R^{Q2} \\
R \overline{Q3}
\end{array} (L)$$

【0062】 (式中、 $R^{o1}\sim R^{o4}$ はそれぞれ水素原子、炭素数 $1\sim 15$ のアルキル基、置換基を有していてもよい炭素数 $6\sim 15$ の芳香族炭化水素環基、置換基を有していてもよい炭素数 $4\sim 15$ の複素環基を表わす。) さらに具体的には $R^{o1}\sim R^{o4}$ がそれぞれ、 $-CH_3$ 、 $-C_2$ H₅、 $-C_3$ H₇、 $-C_4$ H₉、 $-C_4$ H₉ ー t、【0063】 【化10】

 $\begin{array}{c} \checkmark_{S} \rangle \ , \quad \checkmark_{N} \rangle \ , \\ \stackrel{F}{\longleftrightarrow} \\ \stackrel{F}{\longleftrightarrow} \\ \end{array}$

Introduction to Microlit hography」ACS出版、No. 2、19号、P 112~121等に記載のナフトキノンジアジド化合 物、及び特開昭48-89003、同51-12071 4、同53-133429、同55-12995、同5 5-126236、同56-17345、同60-36 25、同60-10247、同60-37549、同6 0-121446、同59-45439、同60-36 25、同62-229242、同63-27829、同 63-36240、同63-250642等に記載され ている露光により酸を発生する化合物及び該酸発生化合 物とその酸により解離し、溶解性を増大させる化合物等 を挙げることが出来る。これらポジ型光反応性化合物の 配合率は感光性組成物の全固形分中、0~50重量%、 好ましくは $0\sim30$ 重量%、さらに好ましくは $0\sim20$ 重量%である。

40 【0066】本発明の感光性組成物は、通常、上記各成分を適当な溶媒に溶解して用いられる。溶媒としては、使用成分に対して十分な溶解度を持ち、良好な塗膜性を与える溶媒であれば特に制限はないが、メチルセロソルブ、エチルセロソルブ、メチルセロソルブアセテート、エチルセロソルブアセテートなどのセロソルブ系溶媒、プロピレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノブチルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノエチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノエチル

エーテルアセテート、ジプロピレングリコールジメチルエーテルなどのプロピレングリコール系溶媒、酢酸ブチル、酢酸アミル、酪酸エチル、酪酸ブチル、ジエチルオキサレート、ピルビン酸エチル、エチルー2ーヒドロキシブチレート、エチルアセトアセテート、乳酸メチル、乳酸エチル、2ーメトキシプロピオン酸メチルなどのエステル系溶媒、ヘプタノール、ヘキサノール、ジアセトンアルコール、フルフリルアルコールなどのアルコール系溶媒、シクロヘキサノン、メチルアミルケトンなどのケトン系溶媒、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセト10アミド、Nーメチルピロリドンなどの高極性溶媒、あるいはこれらの混合溶媒、さらにはこれらに芳香族炭化水素を添加したものなどが挙げられる。溶媒の使用割合は、感光性組成物の総量に対して通常重量比で1~20倍程度の範囲である。

【0067】なお、本発明の感光性組成物は、その性能を損なわない範囲で種々の添加剤、例えば塗布性改良剤、現像改良剤、密着性改良剤、感度改良剤、感脂化剤等を含有することも可能である。本発明の感光性組成物は支持体上に塗設して感光性平版印刷版として有利に使20用できる。支持体表面に感光性層を設ける際に用いる塗布方法としては、従来公知の方法、例えば、回転塗布、ワイヤーバー塗布、ディップ塗布、エアーナイフ塗布、ロール塗布、ブレード塗布及びカーテン塗布等を用いることが可能である。その乾燥温度または加熱温度としては、例えば20~170℃、好ましくは30~150℃が採用される。

【0068】感光性層の膜厚は、通常 $0.3 \sim 7 \mu m$ 、 好ましくは $0.5 \sim 5 \mu m$ 、 更に好ましくは $1.0 \sim 3 \mu m$ である。本発明の感光性組成物を用いた感光層を設 30 ける支持体としては、アルミニウム、亜鉛、鋼、銅等の金属板、並びにクロム、亜鉛、銅、ニッケル、アルミニウム、鉄等がメッキ又は蒸着された金属板、紙、プラスチックフィルム及びガラス板、樹脂が塗布された紙、アルミニウム等の金属箔が張られた紙、親水化処理したプラスチックフィルム等のシート等が挙げられる。感光性平版印刷版用の支持体としては、塩酸または硝酸溶液中での電解エッチングまたはブラシ研磨による砂目立て処理、硫酸溶媒中での陽極酸化処理および必要に応じて封孔処理等の表面処理が施されているアルミニウム板を用 40 いることがより好ましい。

【0069】支持体表面の粗面度に関しては、一般的に、表面粗さRaの値で示される。これは表面粗度計を用いて測定することができる。本発明において用いられる支持体としてはその平均粗さRaが $0.3\sim1.0\mu$ mのアルミニウム板が好ましく、更に、 $0.4\sim0.8\mu$ mのものがより好ましい。本支持体は、必要に応じ、更に有機酸化合物による表面処理を施して用いることができる。

【0070】本発明の感光性組成物を画像露光する光源 50

としてはキセノンランプ、高圧水銀灯、低圧水銀灯、ハロゲンランプ、メタルハライドランプ等のランプ光源、HeNeレーザー、アルゴンイオンレーザー、YAGレーザー、HeCdレーザー、半導体レーザー、ルビーレーザー等のレーザー光源が挙げられ、特に、光を吸収し、発生した熱により画像形成させる場合には、650~1300nmの近赤外レーザー等の光線を発生する光源が好ましく、例えばルビーレーザー、YAGレーザー、半導体レーザー、LED、その他の固体レーザー等を挙げることが出来、特に小型で長寿命の半導体レーザーやYAGレーザーが好ましい。これらのレーザー光源により、通常、走査露光後、現像液にて現像し画像を得ることができる。

【0071】また、レーザー光源は、通常、レンズにより集光された高強度の光線(ビーム)として感光材表面を走査するが、それに感応する本発明のポジ型平版印刷版の感度特性($m \int / c m^2$)は感光材表面で受光するレーザービームの光強度($m \int / s \cdot c m^2$)に依存することがある。ここで、レーザービームの光強度($m \int / s \cdot c m^2$)は、版面上でのレーザービームの単位時間当たりのエネルギー量($m \int / s$)を光パワーメーターにより測定し、また感光材表面におけるビーム径(照射面積: $c m^2$)を測定し、単位時間当たりのエネルギー量を照射面積で除することにより求めることができる。レーザービームの照射面積は、通常、レーザーピーク強度の $1/e^2$ 強度を超える部分の面積で定義されるが、簡易的には相反則を示す感光材を感光させて測定することもできる。

【0072】本発明に用いられる光源の光強度としては、 2.0×10^6 m J / s·c m²以上であることが好ましく、 1.0×10^7 m J / s·c m² 以上であることが更に好ましい。光強度が上記の範囲であれば、本発明のポジ型感光性組成物の感度特性が向上し、走査露光時間を短くすることができ実用的に大きな利点が得られる。

【0073】本発明の感光性組成物の現像に用いる現像 液としては特にアルカリ水溶液を主体とするアルカリ現像液が好ましい。上記アルカリ現像液としては、例えば、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸ナトリウム、メタケイ酸ナトリウム、第二リン酸ナトリウム、第三リン酸ナトリウム等のアルカリ金属塩の水溶液が挙げられる。アルカリ金属塩の濃度は0.1~20重量%が好ましい。又、該現像液中に必要に応じアニオン性界面活性剤、両性界面活性剤等やアルコール等の有機溶媒を加えることができる。

[0074]

【実施例】以下に本発明を実施例により更に具体的に説明するが、本発明はその要旨を越えない限り、これらの 実施例に限定されるものではない。

[アルミニウム板の作製] 厚さ0.24mmのアルミニ ウム板(材質1050、調質H16)を、5重量%の水 酸化ナトリウム水溶液中で60℃で1分間脱脂処理を行 なった後、0.5モル/リットルの濃度の塩酸水溶液中 において、温度28℃、電流密度60A/dm²、処理 時間40秒の条件で電解エッチング処理を行なった。次 いで4重量%水酸化ナトリウム水溶液中で60℃、12 秒間のデスマット処理を施した後、20重量%硫酸溶液 中で、温度20℃、電流密度3.5A/d m²、処理時 間1分の条件で陽極酸化処理を行なった。更に、80℃ 10 の熱水で20秒間熱水封孔処理を行ない、平版印刷版用 支持体のアルミニウム板を作製した。この板の平均粗さ Raの値は0.60 μ mであった。このRa値は表面粗 度計SE-3DH (小坂研究所社製) を用い、スキャン 長さ4mm、高域カットオフ無し、低域カットオフ0. 8mmの条件で測定した。

【0075】〔感光層の塗膜量の測定法〕支持体上に以 下の実施例にて示した条件で感光液を塗布、乾燥、加熱 処理して得られた感光性平版印刷版を10 c m角の大き さに切り取り、試料とした。試料片の重量を測定後、ア*20

*セトンにより感光層を溶解除去し、再度、重量を測定し てその減量分を求め、その値から1m² 当りの重量とし て塗膜量を求めた。

【0076】〔残膜率〕残膜率は実施例及び比較例に記 載の方法で現像後の非画線部の残存塗膜量を上記と同様 な方法で求め、初期塗膜量との比から求め下記基準で判 定した。

A:残膜が90重量%以上残存している。

B:残膜が70重量%以上90重量%未満残存してい

C:残膜が50重量%以上70重量%未満残存してい

D:残膜が50重量%未満残存している。

【0077】実施例1~10及び比較例1~3 下記成分よりなる感光液を前述の方法で作製したアルミ ニウム板上にワイヤーバーで塗布し、90℃にて2分間 乾燥させた後、55℃で16時間加熱処理し平版印刷版 を得た。塗膜量は $2.8g/m^2$ であった。

[0078]

(感光液)

アルカリ可溶性高分子化合物:フェノール:m-クレゾール:p-クレゾール

20:50:30モル比)をホルムアルデヒドと共縮合させたノ

ボラック樹脂 (Mw4000)

100重量部

光吸収色材:表-Aに記載のもの

5重量部

塩基発色性色素:表-Aに記載のもの

10重量部

溶媒:シクロヘキサノン

900重量部

【0079】次に、上記試料を830mmの半導体レー ザーを光源とする感光性平版印刷版露光装置 (クレオ社 製Trend Setter 3244T.) を用いて 30 示している。結果を表-Aに示す。 各種の露光エネルギーで212線、3~97%の網点画 像を画像露光し、次いでアルカリ性現像液(コニカ社製 SDR-1を7倍に希釈したもの)を用い、28℃で現

像を行った。3%の網点画像が再現する露光量を用い て、感度の評価を行った。露光量が低い程、高い感度を

[0080]

【表20】

表 - A

		色;	养* 1	光熱変換	感度"	残膜率**
No.	塩基	発色性色素	非塩基発色	物質・2	mJ/cm²	
	No.	発色最低pH	性色素		(830nm)	
実施例1	Ll	6. 6	_	S-53	500	A
実施例 2	L2	5. 4	-	S-53	700	В
実施例 3	L3	6. 8	-	S-58	500	٨
実施例 4	L4	4.6	-	S-53	700	В
実施例 5	L5	7.6	_	S-53	500	A
実施例 6	L 6	6. 6	_	S-53	700	A
実施例 7	L 1	6. 6	-	S-57	300	A
実施例8	L1	6. 6	-	S-54	500	A
実施例 9	L1	6. 6	_	カーボンブラック	700	A
実施例10	L 5	7.6	-	一酸化剂	700	A
比較例1	-	-	TC-1	S-53	P	F
比較例 2	-	- [TC-2	S-53	P	P
比較例3		-	_	\$-53	800	D

【0081】*1;使用した色素は以下のものである。 [塩基発色性色素]

[0082]

【化11】

63

L - 1

$$C \ell$$

$$C \ell$$

$$C \ell$$

$$C \ell$$

L - 2

Br
$$H_3C$$
 O Br O Br

 $\Gamma - 3$

$$\begin{array}{c} O \\ S = O \\ O \\ CH_3 \\ \end{array} \begin{array}{c} O \\ CH_3 \\ \end{array}$$

[0083]

【化12】

65

L-4

$$\begin{array}{c|c}
 & O \\
 & S = O \\
 & B r \\
 & B r
\end{array}$$

L - 5

$$\begin{array}{c|c}
 & O \\
 & S = O \\
 & O \\
 & H_3 C \\
 & B_r
\end{array}$$

L - 6

$$H_3C$$

$$C\ell$$

$$C\ell$$

$$C \ell$$

$$C \ell$$

$$C \ell$$

【0084】 [塩基発色性でない色素] 【0085】

【化13】

TC-1

T C - 2

【0086】*2;S-53、S-54、S-57は対 応する表-2の化合物を使用した。カーボンブラックは 三菱化学社製、MA220;一酸化チタンは三菱マテリ アル社製、チタンブラック12Sを使用した。

*3;「F」は感度の場合、全面溶解し画像を形成しな かったことを示し、残膜率の場合は、評価しなかったこ

とを示す。

[0087]

【発明の効果】本発明による塩基発色性色素を含有する 感光性組成物は、830nmの露光に対し、優れた感度 を有し、画線部の残膜率も優れている。